

QUÍMICA

TEMA 0: FORMULACIÓN

- Junio, Ejercicio 1, Opción A
- Junio, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 1, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 2, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 3, Ejercicio 1, Opción B
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción A
- Reserva 4, Ejercicio 1, Opción B
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción A
- Septiembre, Ejercicio 1, Opción B

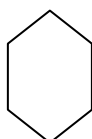
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de hierro(III); b) Sulfato de potasio; c) Ciclohexano; d)  $\text{BaCO}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{O}_2$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCl}_2$   
QUÍMICA. 2002. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

b)  $\text{K}_2\text{SO}_4$

c)



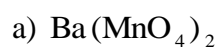
d) Carbonato de bario.

e) Peróxido de hidrógeno. Agua oxigenada.

f) 1,1-Dicloropropano.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Permanganato de bario; b) Dióxido de azufre; c) Ácido 3-metilbutanoico; d)  $\text{NaNO}_2$ ; e)  $\text{AgF}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$**   
**QUÍMICA. 2002. JUNIO. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N



d) Nitrito de sodio.

e) Fluoruro de plata.

f) Propanona. Acetona.

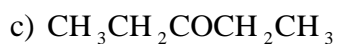
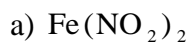
Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Sulfuro de hidrógeno; b) Óxido de vanadio(V); c) Ácido 3-metilbutanoico; d)  $K_2SO_3$ ; e)  $Hg(OH)_2$ ; f)  $CH_3CH_2CHO$ .  
QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $H_2S$
- b)  $V_2O_5$
- c)  $CH_3CH(CH_3)CH_2COOH$
- d) Sulfito de potasio.
- e) Hidróxido de mercurio (II). Dihidróxido de mercurio.
- f) Propanal.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrito de hierro(II); b) Peróxido de cobre(II); c) 3-Pentanona; d) LiH; e)  $K_2HPO_4$ ; f)  $CH_3COOCH_2CH_3$   
QUÍMICA. 2002. RESERVA 1. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

## R E S O L U C I Ó N



d) Hidruro de litio.

e) Monohidrogenofosfato de potasio.

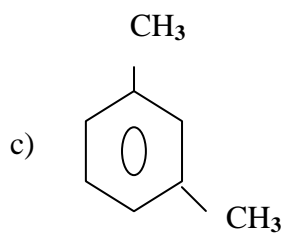
f) Acetato de etilo.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hipobromito de sodio; b) Ácido fosfórico ;  
c) *m*-Dimetilbenceno; d) FeO; e) SiI<sub>4</sub>; f) CH<sub>2</sub> = CHCH = CH<sub>2</sub>  
QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

## R E S O L U C I Ó N

a) NaBrO

b) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>



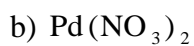
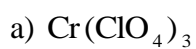
d) Óxido de hierro (II).

e) Tetrayoduro de silicio. Yoduro de silicio (IV).

f) But-1,3-dieno.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Perclorato de cromo(III); b) Nitrato de paladio(II); c) 1,3-Propanodiol; d)  $\text{FeCl}_2$ ; e)  $\text{Ag}_2\text{O}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ .**  
**QUÍMICA. 2002. RESERVA 2. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

### R E S O L U C I Ó N



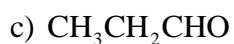
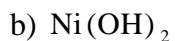
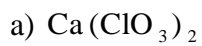
d) Cloruro de hierro (II). Dicloruro de hierro.

e) Óxido de diplata. Óxido de plata.

f) Acetato de propilo.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Clorato de calcio; b) Hidróxido de níquel(II); c) Propanal; d)  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ; e)  $\text{Fe}_2\text{S}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ .**  
**QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N



d) Peróxido de sodio. Dióxido de disodio.

e) Trisulfuro de dihierro. Sulfuro de hierro (III).

f) Etilmetilamina.

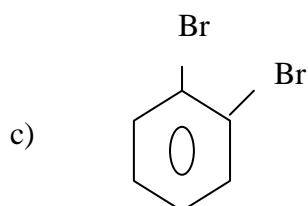


Formule o nombre los siguientes compuestos a) Hidruro de aluminio; b) Hipoyodito de cobre(II); c) *o*-Dibromobenceno; d)  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ; e)  $\text{BaCr}_2\text{O}_7$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$   
QUÍMICA. 2002. RESERVA 3. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{AlH}_3$

b)  $\text{Cu}(\text{IO})_2$



d) Cloruro de amonio.

e) Dicromato de bario.

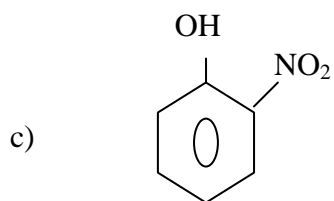
f) Etilmetiléter. Metoxietano.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Nitrato de plata; b) Sulfuro de cobalto(II); c) *o*-Nitrofenol; d)  $\text{SiO}_2$ ; e)  $\text{TiF}_4$ ; f)  $\text{CH}_3\text{NH}_2$   
QUÍMICA. 2002. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN A

R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{AgNO}_3$

b)  $\text{CoS}$



d) Dióxido de silicio. Óxido de silicio (IV).

e) Tetrafluoruro de titanio. Fluoruro de titanio (IV).

f) Metilamina.

Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Bromato de sodio; b) Ácido sulfuroso; c) 2-Metil-1-penteno; d)  $\text{AuCl}_3$ ; e)  $\text{LiOH}$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$   
QUÍMICA. 2002. RESERVA 4. EJERCICIO 1. OPCIÓN B

### R E S O L U C I Ó N

a)  $\text{NaBrO}_3$

b)  $\text{H}_2\text{SO}_3$

c)  $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

d) Tricloruro de oro. Cloruro de oro(III).

e) Hidróxido de litio.

f) Butan-1-ol.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidróxido de platino(IV) b) Dióxido de azufre; c) Propeno; d)  $\text{KMnO}_4$ ; e)  $\text{CsHSO}_3$ ; f)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$**   
**QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN A**

### R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{Pt}(\text{OH})_4$
- b)  $\text{SO}_2$
- c)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_3$
- d) Permanganato potásico.
- e) Hidrógenosulfito de cesio.
- f) Etanol. Alcohol etílico.

**Formule o nombre los siguientes compuestos: a) Hidrógenocarbonato de sodio; b) Sulfuro de plomo(II); c) Benceno; d)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; e)  $\text{H}_2\text{CrO}_4$ ; f)  $\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$**   
**QUÍMICA. 2002. SEPTIEMBRE. EJERCICIO 1. OPCIÓN B**

## R E S O L U C I Ó N

- a)  $\text{NaHCO}_3$
- b)  $\text{PbS}$
- c)  $\text{C}_6\text{H}_6$
- d) Trióxido de dialuminio. Óxido de aluminio (III).
- e) Ácido crómico.
- f) Propino.